

#### PCT

#### WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro

INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C09B 61/00, A23L 1/275

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 98/26008

L 1/275

(43) Internationales
Veröffentlichungsdatum:

18. Juni 1998 (18.06.98)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP97/06712 (8

**A1** 

(22) Internationales Anmeldedatum: 1. Dezember 1997 (01.12,97)

(30) Prioritätsdaten:

196 51 681.1

12. Dezember 1996 (12.12.96) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BASF AK-TIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): AUWETER, Helmut [DE/DE]; Lessingstrasse 35, D-67117 Limburgerhof (DE). BOHN, Heribert [DE/DE]; Jakob-Ries-Strasse 10, D-67319 Wattenheim (DE). LÜDDECKE, Erik [DE/DE]; Thomas-Mann-Strasse 27, D-67112 Mutterstadt (DE).
- (74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGESELLSCHAFT; D-67056 Ludwigshafen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AL, AU, BG, BR, BY, CA, CN, CZ, GE, HU, ID, IL, IS, JP, KR, KZ, LT, LV, MX, NO, NZ, PL, RO, RU, SG, SI, SK, TR, UA, US, VN, eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE).

#### Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht. Vor Ablauf der für Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist. Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

(54) Title: STABLE, AQUEOUS DISPERSIONS AND STABLE, WATER-DISPERSIBLE DRY XANTHOPHYLL POWDER, THEIR PRODUCTION AND USE

(54) Bezeichnung: STABILE, WÄSSRIGE DISPERSIONEN UND STABILE, WASSERDISPERGIERBARE TROCKENPULVER VON XANTHOPHYLLEN, DEREN HERSTELLUNG UND VERWENDUNG

#### (57) Abstract

In a process for producing a stable, aqueous dispersion or a stable, water-dispersible dry xanthophyll powder: (a) a molecular disperse solution of at least one xanthophyll, if required together with an emulsifier and/or an edible oil is produced in a water-miscible organic solvent or in a mixture of water and a water-miscible, organic solvent, at temperatures above 30 °C; (b) this solution is mixed with an aqueous solution of a mixture of protective colloids; (b1) the mixture containing at least one low molecular protective colloid component and at least one high molecular protective colloid component whose molecular weights differ by at least 10,000; (b2) the solvent component being converted into the aqueous phase and the hydrophobic phase of the xanthophyll being produced as a nanodisperse phase; and (c) if required, the thus obtained dispersion is freed from solvent and water to produce a water-dispersible dry powder and dried, if required in the presence of a coating material.

#### (57) Zusammenfassung

Herstellung einer stabilen, wäßrigen Dispersion oder eines stabilen wasserdispergierbaren Trockenpulvers von Xanthophyllen, indem man a) eine molekulardisperse Lösung mindestens eines Xanthophylls gegebenenfalls zusammen mit einem Emulgator und/oder einem eßbaren Öl in einem mit Wasser mischbaren, organischen Lösungsmittel oder einer Mischung aus Wasser und einem mit Wasser mischbaren, organischen Lösungsmittel bei Temperaturen größer 30 °C herstellt, b) diese Lösung mit einer wäßrigen Lösung eines Gemisches von Schutzkolloiden-mischt, bi) bei-der-das-Gemisch mindestens eine niedermolekulare Schutzkolloid-Komponente und mindestens eine hochmolekulare Schutzkolloid-Komponente enthält, deren mittlere Molekulargewichte sich um mindestens 10000 unterscheiden, b2) wobei die Lösungsmittelkomponente in die wäßrige Phase überführt wird und die hydrophobe Phase des Xanthophylls als nanodisperse Phase entsteht, c) und gegebenenfalls die gebildete Dispersion für die Herstellung eines wasserdispergierbaren Trockenpulvers von dem Lösungsmittel und dem Wasser befreit und, gegebenenfalls in Gegenwart eines Überzugsmaterials, trocknet.

#### LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Prankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal
ΑÜ	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
AZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die ehemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungarn	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	IE	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	IL	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	IS	—Island ———	-mw-	Malawi	us	Vereinigte Staaten von
CA	Kanada	IT	Italien	MX	Mexiko		Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neuseeland	zw	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PL	Polen		
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	KZ	Kasachstan	RO	Rumänien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		•
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		
1							

Stabile, wäßrige Dispersionen und stabile, wasserdispergierbare Trockenpulver von Xanthophyllen, deren Herstellung und Verwendung

#### 5 Beschreibung

Die Stoffklasse der Carotinoide klassifiziert man in zwei Hauptgruppen, die Carotine und die Xanthophylle. Im Unterschied zu den Carotinen, bei denen es sich um reine Polyen-Kohlenwasserstoffe 10 handelt, wie beispielsweise ß-Carotin oder Lycopin, kommen in den Xanthophyllen noch Sauerstoff-Funktionen wie Hydroxy-, Epoxyund/oder Oxogruppen vor. Typische Vertreter dieser Gruppe sind u.a. Astaxanthin, Canthaxanthin und Zeaxanthin.

15 Xanthophylle sind in der Natur weit verbreitet und kommen u.a. im Mais (Zeaxanthin), in grünen Bohnen (Lutein), in Paprika (Capsanthin), in Eidottern (Lutein) sowie in Krebsen und Lachsen (Astaxanthin) vor, wobei sie diesen Nahrungsmitteln ihre charakteristische Färbung verleihen.

20 Diese

Diese teilweise technisch herstellbaren sowie aus natürlichen Quellen isolierbaren Polyene stellen für die Lebens- und Futtermittelindustrie und für den pharmazeutischen Bereich als Ersatz für künstliche Farbstoffe wichtige Farbkörper dar.

25

Alle Xanthophylle sind in Wasser unlöslich, während in Fetten und Ölen eine jedoch nur geringe Löslichkeit gefunden wird. Diese begrenzte Löslichkeit sowie die hohe Oxidationsempfindlichkeit stehen einer direkten Anwendung der relativ grobkörnigen bei der Synthese erhaltenen Produkte in der Einfärbung von Lebens- und Puttermitteln entgegen, da die Substanzen in grobkristalliner Form nur schlechte Färbungsergebnisse liefern. Diese für die praktische Verwendung der Xanthophylle nachteiligen Effekte wirken sich insbesondere im wäßrigen Medium aus, da sie darin 35 gänzlich unlöslich sind.

Nur durch gezielt hergestellte Formulierungen, in denen die Wirkstoffe in fein verteilter Form und gegebenenfalls durch Schutz-kolloide oxidationsgeschützt vorliegen, lassen sich bei der direkten Einfärbung von Lebensmitteln verbesserte Farbausbeuten erzielen. Außerdem führen diese in Futtermitteln verwendeten Formulierungen zu einer höheren Bioverfügbarkeit der Xanthophylle und damit indirekt zu besseren Färbungseffekten z.B. bei der Eidotter- oder Fischpigmentierung.

2

Zur Verbesserung der Farbausbeuten und zur Erhöhung der Resorbierbarkeit bzw. Bioverfügbarkeit sind verschiedene Verfahren beschrieben worden, die alle das Ziel haben, die Kristallitgröße der Wirkstoffe zu verkleinern und auf einen Teilchengrößenbereich 5 von kleiner 10 µm zu bringen.

Zahlreiche Methoden, u.a. beschrieben in Chimia 21, 329 (1967), WO 91/06292 sowie in WO 94/19411, bedienen sich dabei der Vermahlung von Carotinoiden mittels einer Kolloidmühle und erzielen da10 mit Partikelgrößen von 2 bis 10 µm.

Daneben existieren eine Reihe von kombinierten Emulgier-/Sprühtrocknungsverfahren, wie sie z.B. in DE-A-12 11 911 oder in EP-A-0 410 236 beschrieben sind.

15

40

Gemäß der europäischen Patentschrift EP-B-0 065 193 erfolgt die Herstellung von feinverteilten, pulverförmigen ß-Carotinpräparaten dadurch, daß man ß-Carotin in einem flüchtigen, mit Wasser mischbaren organischen Lösungsmittel bei Temperaturen zwischen

- 20 50°C und 200°C, gegebenenfalls unter erhöhtem Druck, innerhalb einer Zeit von weniger als 10 Sekunden löst. Aus der erhaltenen molekulardispersen Lösung wird das ß-Carotin durch sofortiges schnelles Mischen mit einer wäßrigen Lösung eines Schutzkolloids bei Temperaturen zwischen 0°C und 50°C ausgefällt. Man erhält so
- 25 ein kolloid-disperses ß-Carotin-Hydrosol mit orange-gelber Farbnuance. Anschließende Sprühtrocknung der Dispersion liefert ein freifließendes Trockenpulver, das sich in Wasser unter Bildung einer klaren, gelborange gefärbten Dispersion löst.
- 30 Bei den nach EP-B-0 065 193 hergestellten nanopartikulären Wirkstoffdispersionen von Xanthophyllen sind jedoch folgende Phânomene zu beobachten.
- Die wäßrigen, Xanthophyll-haltigen Wirkstoffdispersionen sind 35 häufig, insbesondere bei der Aufkonzentration, kolloidal instabil. Durch Ausflockungen der Wirkstoffpartikel, die dabei teilweise sedimentieren, teilweise aufrahmen, ist eine weitere Überführung der Dispersion in ein Trockenpulver nicht mehr möglich.

Bei Xanthophyllen mit Carbonyl-Funktionen kann außerdem die als alleiniges Schutzkolloid eingesetzte Gelatine vernetzen, so daß ein Gel entsteht, das nicht mehr redispergierbar ist und das ebenfalls nicht weiter in ein Trockenpulver überführt werden 45 kann.

3

Somit können die hohen Anforderungen an Xanthophyll-haltigen Formulierungen bezüglich Farbwirkung und Bioverfügbarkeit aufgrund der geschilderten Problematik mit dem o.g. Verfahren nicht immer erfüllt werden.

5

Es bestand daher die Aufgabe, ein Verfahren zur Herstellung einer stabilen, wässrigen Dispersion von Xanthophyllen vorzuschlagen. Ferner sollten stabile, pulverförmige Xanthophyll-Zubereitungen zur Verfügung gestellt werden, mit denen eine gute Farbwirkung und zudem eine hohe Bioverfügbarkeit erzielt werden können.

Diese Aufgabe wurde erfindungsgemäß gelöst mit einem Verfahren zur Herstellung einer stabilen, wäßrigen Dispersion oder eines stabilen wasserdispergierbaren Trockenpulvers von Xanthophyllen, 15 das dadurch gekennzeichnet ist, daß man

- eine molekulardisperse Lösung mindestens eines Xanthophylls gegebenenfalls zusammen mit einem Emulgator und/oder einem eßbaren Öl in einem mit Wasser mischbaren, organischen
   Lösungsmittel oder einer Mischung aus Wasser und einem mit Wasser mischbaren, organischen Lösungsmittel bei Temperatur größer 30°C herstellt,
- b) diese Lösung mit einer wäßrigen Lösung eines Gemisches von
   Schutzkolloiden mischt,
  - b<sub>1</sub>) bei der das Gemisch mindestens eine niedermolekulare Schutzkolloid-Komponente und mindestens eine hochmolekulare Schutzkolloid-Komponente enthält, deren mittlere Molekulargewichte sich um mindestens 10000 unterscheiden,
  - $b_2$ ) wobei die Lösungsmittelkomponente in die wäßrige Phase überführt wird und die hydrophobe Phase des Xanthophylls als nanodisperse Phase entsteht

35

30

c) und gegebenenfalls die gebildete Dispersion für die Herstellung eines wasserdispergierbaren Trockenpulvers von dem Lösungsmittel und dem Wasser befreit und, gegebenenfalls in Gegenwart eines Überzugsmaterials, trocknet.

40

Die Erfindung betrifft außerdem stabile, Kanthophyll-haltige, kaltwasserdispergierbare Trockenpulver, die sich hervorragend zum Färben von Lebens- und Futtermitteln sowie von pharmazeutischen Darreichungsformen verwenden lassen.

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Zubereitungen erfolgt in der Regel so, daß man das/die Xanthophyll(e), gegebenenfalls zusammen mit einem Emulgator und/oder einem eßbaren Öl, in einem mit Wasser mischbaren, organischen Lösungsmittel bei Temperatuten, vorzugsweise zwischen 50°C und 240°C, insbesondere 100°C bis 200°C, besonders bevorzugt 140°C bis 180°C, gegebenenfalls unter Druck, löst.

Da die Einwirkung hoher Temperaturen den gewünschten hohen all
10 trans Isomerenanteil herabsetzen kann, löst man das/die Xanthophyll(e) möglichst rasch, beispielsweise im Sekundenbereich, z.B.
in 0,1 bis 10 Sekunden, besonders bevorzugt in weniger als
1 Sekunde. Zur raschen Herstellung der molekulardispersen Lösung
kann die Anwendung von erhöhtem Druck, z.B. im Bereich von 20 bar

15 bis 80 bar, vorzugsweise 30 bis 60 bar, vorteilhaft sein.

Die so erhaltene molekulardisperse Lösung versetzt man unmittelbar anschließend mit der gegebenenfalls gekühlten wäßrigen Lösung eines Schutzkolloids bevorzugt in der Weise, daß sich eine 20 Mischungstemperatur von etwa 35°C bis 80°C einstellt.

Dabei wird die Lösungsmittelkomponente in die wäßrige Phase überführt und die hydrophobe Phase des/der Xanthophyll(e) entsteht als nanodisperse Phase.

Hinsichtlich einer näheren Verfahrens- und Apparatebeschreibung wird an dieser Stelle ausdrücklich auf EP-B-0 065 193 Bezug genommen.

- 30 Überraschenderweise wurde nun gefunden, daß man kolloidal stabile und nicht vernetzende nanopartikuläre Wirkstoffdispersionen von Kanthophyllen erhält, wenn man, anders als in den bislang beschriebenen Formulierverfahren, bei der oben genannten Fällung eines oder mehrerer molekulardispers gelöster Kanthophylle zu-
- 35 nächst eine wäßrige Schutzkolloidlösung mindestens einer niedermolekularen Komponente verwendet und anschließend eine weitere
  wäßrige Schutzkolloidlösung mindestens einer hochmolekularen Komponente zusetzt, wobei sich die mittleren Molekulargewichte der
  nieder- und hochmolekularen Polymere um mindestens 10000, vor-
- 40 zugsweise mindestens 30000 unterscheiden.

Es ist aber auch möglich, die zweistufige Fällung in einem Schritt in einem Gemisch aus mindestens einer niedermolekularen Komponente und mindestens einer hochmolekularen Komponente, deren dittlere Molekulargewichte sich um mindestens 10000, vorzugsweise mindestens 30000 unterscheiden, durchzuführen.

Als Schutzkolloide werden nieder- und hochmolekulare Komponenten von beispielsweise Gelatine, Fischgelatine, Stärke, Dextrin, Pflanzenproteine, Pektin, Gummi-Arabikum, Kasein, Kaseinat oder Mischungen davon verwendet, wobei die proteinhaltigen Schutzkolloide, insbesondere nicht gelierende, niedermolekulare Eiweißhydrolysate und höhermolekulare, gelierende Gelatine bevorzugt sind. Es können aber auch Polyvinylalkohol. Delementenden der

- drolysate und höhermolekulare, gelierende Gelatine bevorzugt sind. Es können aber auch Polyvinylalkohol, Polyvinylpyrrolidon, Methylcellulose, Carboxymethylcellulose, Hydroxypropylcellulose und Alginate eingesetzt werden. Das mittlere Molekulargewicht (Mw)
- 10 der niedermolekularen Schutzkolloid-Komponente liegt bevorzugt zwischen 10000 und 50000, insbesondere zwischen 15000 und 30000, während die hochmolekulare Komponente ein mittleres Molekulargewicht von vorzugsweise größer 60000 aufweist. Der Anteil der niedermolekularen Schutzkolloid-Komponente beträgt 5 bis 95 Gew.%,
- 15 bevorzugt 20 bis 80 Gew.%, insbesondere 30 bis 60 Gew.%. Zur Erhöhung der mechanischen Stabilität des Endproduktes ist es zweckmäßig, dem Kolloid einen Weichmacher zuzusetzen, wie Zucker oder Zuckeralkohole, z.B. Saccharose, Glucose, Lactose, Invertzucker, Sorbit, Mannit oder Glycerin.

20

Das Verhältnis Schutzkolloid und Weichmacher zu Xanthophyll-Lösung wird im allgemeinen so gewählt, daß ein Endprodukt erhalten wird, das zwischen 0,5 und 20 Gew.-%, vorzugsweise 10 Gew.-% Xanthophyll, 10 bis 50 Gew.-% eines Schutzkolloids, 20 bis

- 25 70 Gew.-% eines Weichmachers, alle Prozentangaben bezogen auf die Trockenmasse des Pulvers, sowie gegebenenfalls geringe Mengen eines Stabilisators enthält.
- Die Xanthophylle, die bei der Durchführung der Erfindung ein30 gesetzt werden können, sind die bekannten, zugänglichen, natürlichen oder synthetischen Vertreter dieser Klasse von Verbindungen, die als farbgebende Mittel brauchbar sind, z.B. Astaxanthin,
  Zeaxanthin, Canthaxanthin, Capsanthin und Lutein.
- 35 Zur Erhöhung der Stabilität des Wirkstoffes gegen oxidativen Abbau ist es vorteilhaft, Stabilisatoren wie α-Tocopherol, t-Butyl-hydroxy-toluol, t-Butylhydroxyanisol, Ascorbinsäure oder Ethoxy-quin zuzusetzen. Sie können entweder der wäßrigen oder der Lösungsmittel-Phase zugesetzt werden, vorzugsweise werden sie je-
- doch gemeinsam mit den Farbstoffen und gegebenenfalls zusätzlichen Emulgatoren in der Lösungsmittel-Phase gelöst. Als Emulgatoren können beispielsweise Ascorbylpalmitat, Polyglycerin-Fettsäureester, Sorbitan-Fettsäureester, Propylenglycol-Fettsäureester oder Lecithin in einer Konzentration von 0 bis 200 Gew.%,
- 45 vorzugsweise 10 bis 150 Gew.%, besonders bevorzugt 20 bis 80 Gew.%, bezogen auf das/die Xanthophylle(e), verwendet werden.

6

Unter Umständen kann es auch vorteilhaft sein, zusätzlich in der Lösungsmittel-Phase ein physiologisch zugelassenes Öl wie beispielsweise Sesamöl, Maiskeimöl, Baumwollsaatöl, Sojabohnenöl oder Erdnußöl sowie Ester mittelkettiger pflanzlicher Fettsäuren in einer Konzentration von 0 bis 500 Gew.%, vorzugsweise 10 bis 300 Gew.%, besonders bevorzugt 20 bis 100 Gew.%, bezogen auf das/die Xanthophylle(e), zu lösen, das dann gemeinsam mit den Wirkstoffen und den genannten Zusatzstoffen beim Mischen mit der wäßrigen Phase extrem feinteilig ausgefällt wird.

10

Je nach Art und Menge des verwendeten Schutzkolloids erhält man eine tiefgefärbte viskose Flüssigkeit. Die Entfernung des Lösungsmittels kann beispielsweise durch Extraktion mit einem mit Wasser nicht mischbaren Lösungsmittel oder, je nach Siedepunkt in an sich bekannter Weise, z.B. durch Destillation, gegebenenfalls unter vermindertem Druck, erfolgen. In diesem Fall hat es sich als zweckmäßig und möglich erwiesen, das bei Verwendung von Isopropanol erhaltene Azeotrop ohne Wasserentfernung unmittelbar als Lösungsmittel einzusetzen. Vorzugsweise erfolgt die Lösungsmittelabtrennung jedoch gemeinsam mit der Entfernung des Wassers durch Sprühtrocknung oder Sprühgranulation.

Man erhält ein stabiles Trockenpulver, das dadurch gekennzeichnet ist, daß es von einem Schutzkolloid umhüllt ist, das mindestens eine niedermolekulare Komponente und mindestens eine hochmolekulare Komponente enthält, deren mittlere Molekulargewichte sich um mindestens 10000 unterscheiden. Bei Verwendung eines wasserlöslichen Kolloids kann dieses Trockenpulver erneut in Wasser unter Erzielung einer gleichmäßigen Feinverteilung des Wirkstoffes im Korngrößenbereich kleiner 1 µm gelöst werden. Im photochemischen Stabilitätstest erweist sich das so erhaltene Wirkstoff-Hydrosol trotz der Feinverteilung als außerordentlich stabil.

Sowohl in der wäßrigen Kanthophyll-Dispersion, als auch im daraus 35 hergestellten Trockenpulver weist der enthaltene Wirkstoff einen, anhand von Röntgenbeugungsdiagrammen ermittelten, amorphen Anteil zwischen 70 und 100% auf. Ferner beträgt der all-trans Isomerengehalt der Kanthophylle mindestens 50%.

40 Die erfindungsgemäßen Zubereitungen eignen sich hervorragend als Lebens- und Futtermittelfarbstoffe. Typische Einsatzgebiete im Futtermittelbereich sind beispielsweise die Fischpigmentierung in der Aquakultur sowie die Eidotter- und Broilerhautpigmentierung in der Geflügelzucht.

7

In den nachfolgenden Beispielen wird die Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens näher erläutert.

#### Beispiel 1

5

In einer beheizbaren Vorlage wurden bei einer Temperatur von 30°C 40 g Astaxanthin und 15,4 g Erdnußöl in einer Lösung von 12,3 g Ethoxyquin in 288 g Isopropanol/Wasser (88/12, w/w) suspendiert. Diese Suspension wurde in einer Mischkammer bei einer Mischungs-

- 10 temperatur von 170°C mit 587 g Isopropanol/Wasser (88/12, w/w) bei einer Verweilzeit von 0,2 Sekunden gemischt. Nach der genannten Verweilzeit trat die entstandene molekulardisperse Astaxanthin-Lösung unmittelbar anschließend in eine weitere Mischkammer ein, in der unter einem Mischungswinkel von 90° über eine Hochdruck-
- 15 pumpe 11340 g einer auf pH 9 eingestellten, wäßrigen Gelatinelösung, die neben 84 g Gelatine A (100 Bloom, Mw = 94000), 42 g Gelita Sol P (Mw = 21000) und 92 g Saccharose enthielt, zugemischt wurden, wobei das Astaxanthin in kolloiddisperser Form mit einer mittleren Teilchengröße von 166 nm bei einer Temperatur von 45°C ausfiel.

Anschließend wurde die Dispersion aufkonzentriert und in an sich bekannter Weise in ein freifließendes Trockenpulver mit einer mittleren Teilchengröße von 237 nm überführt. Das Trockenpulver

25 löste sich in Wasser wiederum unter Bildung einer klaren, rot gefärbten Dispersion, wobei die Farbstärke der Re-Dispersion lediglich um ca. 10%, bezogen auf die ursprüngliche Dispersion, abnahm.

#### 30 Vergleichsbeispiel

In einer beheizbaren Vorlage wurden bei einer Temperatur von 30°C 40 g Astaxanthin und 15,4 g Erdnußöl in einer Lösung von 12,3 g Ethoxyquin in 288 g Isopropanol/Wasser (88/12, w/w) suspendiert.

- 35 Diese Suspension wurde in einer Mischkammer bei einer Mischungstemperatur von 170°C mit 548 g Isopropanol/Wasser (88/12, w/w) bei einer Verweilzeit von 0,2 Sekunden gemischt. Nach der genannten Verweilzeit trat die entstandene molekulardisperse Astaxanthin-Lösung in eine weitere Mischkammer ein, in der unter einem Mi-
- 40 schungswinkel von 90° über eine Hochdruckpumpe 11280 g einer auf pH 9 eingestellten, wäßrigen Gelatinelösung, die neben 126 g Gelatine A (100 Bloom, Mw = 94000), 91 g Saccharose enthielt, zugemischt wurden, wobei das Astaxanthin in kolloiddisperser Form mit einer mittleren Teilchengröße von 232 nm bei einer Temperatur von 45 45°C ausfiel.

Während des Aufkonzentrierens der Dispersion kam es zu Ausflockungen der Wirkstoffpartikel, verbunden mit einer Abnahme der Farbstärke auf 60% des Augangswertes. Mittels dynamischer Lichtstreuung wurden mittlere Teilchengrößen von 370 nm gemessen.
5 Das nach analogem Verfahren gemäß Beispiel 1 hergestellte Trockenpulver war nur zum Teil redispergierbar.

20

#### Patentansprüche

- Verfahren zur Herstellung einer stabilen, wäßrigen Dispersion
   oder eines stabilen wasserdispergierbaren Trockenpulvers von Xanthophyllen, dadurch gekennzeichnet, daß man
- a) eine molekulardisperse Lösung mindestens eines Xanthophylls gegebenenfalls zusammen mit einem Emulgator und/oder einem eßbaren Öl in einem mit Wasser mischbaren, organischen Lösungsmittel oder einer Mischung aus Wasser und einem mit Wasser mischbaren, organischen Lösungsmittel bei Temperaturen größer 30°C herstellt,
- b) diese Lösung mit einer wäßrigen Lösung eines Gemisches von Schutzkolloiden mischt,
  - b<sub>1</sub>) bei der das Gemisch mindestens eine niedermolekulare Schutzkolloid-Komponente und mindestens eine hochmolekulare Schutzkolloid-Komponente enthält, deren mittlere Molekulargewichte sich um mindestens 10000 unterscheiden,
- b<sub>2</sub>) wobei die Lösungsmittelkomponente in die wäßrige
  Phase überführt wird und die hydrophobe Phase des
  Xanthophylls als nanodisperse Phase entsteht
- c) und gegebenenfalls die gebildete Dispersion für die Herstellung eines wasserdispergierbaren Trockenpulvers von dem Lösungsmittel und dem Wasser befreit und, gegebenenfalls in Gegenwart eines Überzugsmaterials, trocknet.
- Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man als Schutzkolloid ein Gemisch aus einem niedermolekularen, nicht gelierenden Eiweißhydrolysat und einer höhermolekularen, gelierenden Gelatine verwendet.
- 3. Verfahren nach den Ansprüchen 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß der Anteil der niedermolekularen Schutzkolloid-Komponente 5 bis 95 Gew.% der gesamten Schutzkolloidmenge beträgt.
- Verfahren nach den Ansprüchen 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die molekulardisperse Lösung des Xanthophylls in zwei Schritten mit der wäßrigen, Schutzkolloid-haltigen Phase vermischt wird, wobei die molekulardisperse Lösung des Xanthophylls zunächst nur mit der niedermolekularen Schutz-

10

kolloid-Komponente und anschließend mit der hochmolekularen Schutzkolloid-Komponente vermischt wird.

- Stabile, wäßrige Kanthophyll-Dispersionen erhältlich nach den 5 Ansprüchen 1 bis 4.
  - Stabile, wäßrige Kanthophyll-Dispersionen nach Anspruch 5, 6. dadurch gekennzeichnet, daß der enthaltene Wirkstoff einen amorphen Anteil zwischen 70 und 100% aufweist.

10

- 7. Stabile, wäßrige Kanthophyll-Dispersionen nach den Ansprüchen 5 und 6, dadurch gekennzeichnet, daß der enthaltene Wirkstoff einen all-trans Isomerengehalt von mindestens 50% aufweist.
- Stabile, wasserdispergierbare Xanthophyll-Trockenpulver da-15 8. durch gekennzeichnet, daß sie von einem Schutzkolloid umhüllt sind, das mindestens eine niedermolekulare Komponente und mindestens eine hochmolekulare Komponente enthält, deren mittlere Molekulargewichte sich um mindestens 10000 unter-20 scheiden.
  - 9. Verwendung der stabilen, wäßrigen Xanthophyll-Dispersionen und/oder stabilen wasserdispergierbaren Xanthophyll-Trockenpulver nach den Ansprüchen 5 bis 8 als Zusatz zu Lebens-

25 mitteln, Pharmazeutika und/oder Tierfuttermitteln.

30

35

inter. nal Application No PCT/EP 97/06712

A. CLASS	SIFICATION OF SUBJECT MATTER C09B61/00 A23L1/275		
According	to International Patent Classification(IPC) or to both national class	sification and IPC	
B. FIELDS	S SEARCHED		
Minimum of IPC 6	documentation searched (classification system followed by classifi C09B A23L	cation symbols)	
	ation searched other than minimum documentation to the extent the data base consulted during the international search (name of data		
	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	and the placinal search terms asso,	
Category '	Citation of document, with indication, where appropriate, of the	relevant passages	Relevant to claim No.
X	EP 0 065 193 A (BASF AG) 24 Not cited in the application see page 1, line 9 - line 19 see examples 7-9 see page 4, line 4 - line 17 see page 5, line 20 - line 26 see page 5, line 33 - page 6, see page 7, line 19 - line 31 see page 8, line 15 - page 9,	line 10	1,3,4,8, 9
T	DR. OTTO-ALBRECHT NEUMÜLLER: Chemielexikon" 1981 , FRANCKH'SCHE VERLAGSHANI STUTTGART, DE XP002059429 See Page 919 "Dextrine" See page 1426 "Gelatine"	"Römpps DLUNG , -/	
X Fu	inther documents are listed in the continuation of box C.	Patent family members are listed in	n annex.
"A" docur cons "E" earlie filing "L" docum which critati "O" docuit othe othe "P" docur	categories of cited documents:  ment defining the general state of the art which is not sidered to be of particular relevance or document but published on or after the international grate may throw doubts on priority claim(s) or or in a cited to establish the publicationdate of another iton or other special reason (as specified)  ment referring to an oral disclosure, use, exhibition or or means.	"T" later document published after the interpretary of priority date and not in conflict with cited to understand the principle or the invention.  "X" document of particular relevance; the cannot be considered novel or cannot involve an inventive step when the do "Y" document of particular relevance; the cannot be considered to involve an inventive and document is combined with one or ments, such combined with one or ments, such combination being obvious in the art.	the appacation but sony underlying the statement invertion be considered to current is taken alone statement invention ventive step when the pre-other such docu-
later	r than the priority date claimed se actual completion of theinternational search	"&" document member of the same patent  Date of mailing of the international sea	
	18 March 1998	08/04/1998	· ····································
Name and	d mailing address of the ISA European Patem Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk	Authorized officer	
	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni, Fax: (+31-70) 340-3016	Ketterer, M	

Form PCT/ISA/210 (second sheet) (July 1982)

Interi nal Application No
PCT/EP 97/06712

C.(Continu	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	PCT/EP 97/06712
Category '	Citation of document, with indication where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	EP 0 410 236 A (F. HOFFMANN-LA ROCHE AG) 30 January 1991 cited in the application see claim 1 see page 2, line 5 - line 10 see page 2, line 46 - line 48 see page 3, line 1 - page 4, line 2 see page 3, line 33 - line 34 see examples	1-9
A	EP 0 278 284 A (BASF AG) 17 August 1988 see abstract see example 3 see claims	1,8,9
A	EP 0 239 949 A (BASF AG) 7 October 1987 see abstract see example 5 see claims	1,8,9
4	DE 12 11 911 A (F. HOFFMANN-LA ROCHE & CO. AG) 3 March 1966 cited in the application see the whole document	1-9
`	WO 91 06292 A (DANOCHEMO) 16 May 1991 cited in the application see examples	1-9
`	WO 94 19411 A (DANOCHEMO) 1 September 1994 cited in the application see page 3, line 17 - page 6, line 10	1-9
	DE 24 11 529 A (F. HOFFMANN-LA ROCHE & CO. AG) 26 September 1974 see page 2, line 11 - page 5, line 12	1,5
	DE 12 88 713 A (TAKEDA CHEMICAL IND. LTD.) 6 February 1969 see column 3, line 24 - line 46	1,5
	(continuation of second sheet) (July 1992)	

Detect			PCT/EI	97/06712
Patent docum- cited in search re	ent eport	Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 65193	A	24-11-82	DE 3119383 A AU 553623 B AU 8372582 A CA 1202809 A DK 216082 A,B, DK 334188 A,B, JP 1670100 C JP 3035347 B JP 57195161 A US 4522743 A	02-12-82 24-07-86 18-11-82 08-04-86 16-11-82 17-06-88 12-06-92 27-05-91 30-11-82 11-06-85
EP 410236	A	30~01-91	DE 59003205 D JP 2572877 B JP 3066615 A US 5364563 A	02-12-93 16-01-97 22-03-91 15-11-94
EP 278284	A	17-08-88	DE 3702030 A AU 599196 B AU 1070888 A CA 1330270 A JP 2620277 B JP 63196242 A	04-08-88 12-07-90 28-07-88 21-06-94 11-06-97 15-08-88
EP 239949	A	07-10-87	DE 3611229 A DE 3784534 A DK 170287 A US 4726955 A	08-10-87 15-04-93 05-10-87 23-02-88
DE 1211911	A		NONE	
WO 9106292	Α	16-05-91	AU 6632490 A CA 2072108 A DE 69006362 D DE 69006362 T EP 0498824 A ES 2062563 T US 5460823 A	31-05-91 03-05-91 10-03-94 01-09-94 19-08-92 16-12-94 24-10-95
0 9419411	A	01-09-94	AT 152754 T AU 6138794 A	15-05-97 14-09-94

information on patent family members			PCT/EP 97/06712	
Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date	
WO 9419411 A		CA 2156515 A DE 69403069 D DE 69403069 T EP 0684973 A ES 2101512 T	01-09-94 12-06-97 06-11-97 06-12-95	
DE 2411529 A	26-09-74	US 3886294 A CH 585525 A FR 2221499 A GB 1407779 A JP 49126727 A	15-03-77 11-10-74 24-09-75	
DE 1288713 A		NONE		

Inter males Aktenzeichen
PCT/EP 97/06712

A KLASS	SIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES	<u>_</u> <u>_</u>	017 21 977 007 12	
IPK 6	C09B61/00 A23L1/275			
İ		•		
	nternationalen Patentidassifikation (IPK) oder nach der nationalen k	Classifikation und der IPK		
	ERCHIERTE GEBIETE erter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssym			
IPK 6	C09B A23L	nbole)		
Recherchie	erte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen.	soweit diese unter die recherc	nierten Gebiete fallen	
			and the second second	
18/25				
wanreng g	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank	(Name der Datenbank und ev	tl. verwendete Suchbegriffe)	
C. ALS W	ESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN			
Kategorie <sup>3</sup>	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Ange	abe der in Betracht kommends	n Teile Betr. Anspruch Nr.	
<del></del>		·		
X	EP 0 065 193 A (BASF AG) 24. Nove	ember 1982	1,3,4,8,	
	in der Anmeldung erwähnt siehe Seite 1, Zeile 9 - Zeile 1	١٥	9	
	siehe Beispiele 7-9			
	siehe Seite 4, Zeile 4 - Zeile 1	.7		
	siehe Seite 5, Zeile 20 - Zeile	26		
	siehe Seite 5, Zeile 33 - Seite	6, Zeile		
	siehe Seite 7. Zeile 19 - Zeile	31		
	siehe Seite 8, Zeile 15 - Seite	9, Zeile	İ	
	13			
T	DR. OTTO-ALBRECHT NEUMÜLLER: "R	lömpps		
	Chemielexikon"	• •		
	1981 , FRANCKH'SCHE VERLAGSHANDL	UNG ,		
	STUTTGART, DE XP002059429 siehe Seite 919 "Dextrine"		1	
	siehe Seite 1426 "Gelatine"			
		-/		
entra	ere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu ehmen	X Siehe Anhang Pater	ttamile	
"A" Verötter	Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : stichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert,	"T" Spätere Veröffentlichung,	die nach deminternationalen Anmeldedat	tum
and in	icht als besonders bedeutsam anzusehen ist Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen derdatum vosstenstenstens		n veröffentlicht worden ist und mit der n. sondern nur zum Verständnis des der nden Prinzips oder der ihr zugrundeliegen	
~111100	cecatam veronemicht Moldeu 181	como ungogazori ist	onderer Bedeutung; die beanspruchte Erlin	
	ntlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- en zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer en im Becherchenhautet.	warm and mandant and and and a	eruhend betrachtet werden	naung   f
soil ode	en im Recherchenbericht genannten Veröffentlichungsdatum einer er die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie führt	"Y" Veröffentlichung von besc	orderer Redeutung: die begannen wirte Edin	ndung
eine B	ntlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung,	werden, wenn die Veröffentlichungen diese	matichung miteiner oder mehreren andere	
	stlichung, die vor dem internationalen Amathammen bezieht eanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	areas Asibilitating tal 68 k	en Fachmann naheliegend ist lied derselben Patentfamilie ist	na
Datum des A	Abschlusses der internationalen Recherche		nationalen Recherchenberichts	
16	B.März 1998			
		08/04/1998		1
iame und P	ostanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2	Bevolimächtigter Bediens	teter	
	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.			- 1
	Fax: (+31-70) 340-3016	Ketterer.	<b>v</b> ]	- 1

Formblatt PCT/ISA/210 (Blatt 2) (Juli 1992)

Intel anales Aktenzeichen
PCT/EP 97/06712

C.(Fortsetz	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	1/EP 9	7/06712
Kategorie '	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden	1 Telie	Betr. Anspruch Nr.
A	EP 0 410 236 A (F. HOFFMANN-LA ROCHE AG) 30.Januar 1991 in der Anmeldung erwähnt siehe Anspruch 1 siehe Seite 2, Zeile 5 - Zeile 10 siehe Seite 2, Zeile 46 - Zeile 48 siehe Seite 3, Zeile 1 - Seite 4, Zeile 2 siehe Seite 3, Zeile 33 - Zeile 34 siehe Beispiele		1-9
A	EP 0 278 284 A (BASF AG) 17.August 1988 siehe Zusammenfassung siehe Beispiel 3 siehe Ansprüche		1,8,9
A	EP 0 239 949 A (BASF AG) 7.0ktober 1987 siehe Zusammenfassung siehe Beispiel 5 siehe Ansprüche		1,8,9
<b>A</b>	DE 12 11 911 A (F. HOFFMANN-LA ROCHE & CO. AG) 3.März 1966 in der Anmeldung erwähnt siehe das ganze Dokument		1-9
A	WO 91 06292 A (DANOCHEMO) 16.Mai 1991 in der Anmeldung erwähnt siehe Beispiele		1-9
A	WO 94 19411 A (DANOCHEMO) 1. September 1994 in der Anmeldung erwähnt siehe Seite 3, Zeile 17 - Seite 6, Zeile 10		1-9
١	DE 24 11 529 A (F. HOFFMANN-LA ROCHE & CO. AG) 26.September 1974 siehe Seite 2, Zeile 11 - Seite 5, Zeile 12		1,5
	DE 12 88 713 A (TAKEDA CHEMICAL IND. LTD.) 6.Februar 1969 siehe Spalte 3, Zeile 24 - Zeile 46		1,5

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentlamilie gehören

Inter. hales Aktenzeichen
PCT/EP 97/06712

im Recherchenbei ngeführtes Patentdo		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentiamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 65193	A	24-11-82	DE 3119383 A AU 553623 B AU 8372582 A CA 1202809 A DK 216082 A,B, DK 334188 A,B, JP 1670100 C JP 3035347 B JP 57195161 A US 4522743 A	02-12-82 24-07-86 18-11-82 08-04-86 16-11-82 17-06-88 12-06-92 27-05-91 30-11-82 11-06-85
EP 410236	A	30-01-91	DE 59003205 D JP 2572877 B JP 3066615 A US 5364563 A	02-12-93 16-01-97 22-03-91 15-11-94
EP 278284	A	17-08-88	DE 3702030 A AU 599196 B AU 1070888 A CA 1330270 A JP 2620277 B JP 63196242 A	04-08-88 12-07-90 28-07-88 21-06-94 11-06-97 15-08-88
EP 239949	A	07-10-87	DE 3611229 A DE 3784534 A DK 170287 A US 4726955 A	08-10-87 15-04-93 05-10-87 23-02-88
DE 1211911	A		KEINE	
WO 9106292	Α	16-05-91	AU 6632490 A CA 2072108 A DE 69006362 D DE 69006362 T EP 0498824 A ES 2062563 T US 5460823 A	31-05-91 03-05-91 10-03-94 01-09-94 19-08-92 16-12-94 24-10-95
WO 9419411	A	01-09-94	AT 152754 T AU 6138794 A	15-05-97 14-09-94

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Interi lales Aktenzeichen
PCT/EP 97/06712

Im Recherchenbericht ngeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
WO 9419411 A		CA 2156515 A DE 69403069 D DE 69403069 T EP 0684973 A ES 2101512 T	01-09-94 12-06-97 06-11-97 06-12-95 01-07-97
DE 2411529 A	26-09-74	US 3886294 A CH 585525 A FR 2221499 A GB 1407779 A JP 49126727 A	27-05-75 15-03-77 11-10-74 24-09-75 04-12-74
DE 1288713 A		KEINE	